

TAULA PERIODIKOKO ELEMENTUEN IZEN ETA IKURRAK

1. Idatzi elementu bakoitzaren izena edo ikurra kasu bakoitzean.

Izena	Ikurra
Aluminioa	
Karbonoa	
Sodioa	
Magnesioa	
Burdina	
Silizioa	
Nitrogenoa	
Fluorra	
Nikela	
Sufrea	
Kaltzioa	
Bromoa	

Izena	Ikurra
	B
	Se
	He
	H
	Cu
	Li
	Co
	Cl
	Pt
	Pb
	P
	Kr

2. Zein **eredu atomikori** dagokion esaldi bakoitza adierazi.

- Materia, atomoa izeneko partikula txiki eta zatiezinez osatuta dago.
- Atomoa, **karga positiboa duen esfera trinko** bat da, eta barnean **txertatuta** karga negatibodun (**elektroiak**) azpipartikulak ditu.
- Atomoak** ondo bereizitako **bi zati** ditu: **nukleoa** eta **azala**.

a)

b)

c)

3. Bete hutsuneak hitz egokiak erabiliz.

- ✓ Atomoak hiru motatako partikula azpiatomikoz osatuta daude:
 - Karga positiboa dutenak:
 - Karga negatiboa dutenak:
 - Kargarik ez dutenak:
- ✓ Atomoaren erdiguneari, esaten zaio eta bertan eta kokatzen dira. Azalean aldiz, orbitetan biratzen
- ✓ Atomoa normalean bere ez du kargarik, hau da, da. Horreka esan nahi du, elektroi eta kopurua dela.
- ✓ Atomo batek **elektroiak irabazi edo galtzen** dituenean sortzen dira.
 - Elektroi kopurua protoi kopurua baino handiagoa bada, sortzen den ioiari deritzo.
 - Elektroi kopurua protoi kopurua baino txikiagoa bada, sortzen den ioiari deritzo.

4. Osatu beheko taula. Kontuan izan neutroak direla elementuak kasu guztietan.

Ikurra	Z	A	P ⁺	e ⁻	n
O		16			8
Ca	20				20
K			19		20
S	16				17
Au	79	197			
Co		59		27	
Br			35		44

